PAT-NO:

JP403285208A

DOCUMENT-IDENTIFIER: JP 03285208 A

TITLE:

CONDUCTIVE PASTE

PUBN-DATE:

December 16, 1991

INVENTOR-INFORMATION: NAME SEGAWA, SHIGETOSHI BABA, YASUYUKI FUKUNAGA, YASUKAZU OTANI, HIROYUKI ARISUE, KAZUO NAKATANI, SEIICHI

ASSIGNEE-INFORMATION:

NAME

MATSUSHITA ELECTRIC IND CO LTD

COUNTRY

N/A

APPL-NO: JP02086564

APPL-DATE:

March 30, 1990

INT-CL (IPC): H01B001/20, H05K001/09 , C08L029/14

US-CL-CURRENT: 524/431

ABSTRACT:

PURPOSE: To make the sintering shrinkage timing of conductive paste agree with that of the material of a substrate to increase reliability by a method wherein conductive paste has an inorganic component containing glass frit and MgO powder in addition to CuO powder and an organic vehicle component made up of at least an organic binder and a solvent.

CONSTITUTION: This conductive paste has an organic vehicle component made up of an inorganic component containing CuO powder at 87.0-99.4wt.%, glass frit at 0.5-10.0wt.% and MgO powder at 0.1-3.0wt.%, and an organic vehicle component made up of at least an organic binder and a solvent. Moreover, this conductive paste has an inorganic component containing CuO powder at 67.0-96.4wt.%, MqO powder at 0.1-3.0wt.% and at least one or more of Al<SB>2</SB>O<SB>3</SB>, SnO<SB>2</SB>, TiO<SB>2</SB> and MnO<SB>2</SB> at 3.0-20.0wt.%, and an organic vehicle component made up of at least an organic binder and a solvent. The amount of addition of MgO is 0.5-3wt.%. It is thereby possible to make the sintering shrinkage timing and the contraction volume of the conductive paste agree with those of the material of a substrate.

COPYRIGHT: (C) 1991, JPO&Japio

⑩日本国特許庁(JP)

① 特 許 出 顯 公 開

⑫ 公 開 特 許 公 報 (A)

平3-285208

@Int. Cl. 5 H 01 B 1/20 1/09 H 05 K

識別記号

厅内整理番号

每公開 平成3年(1991)12月16日

C 08 L 29/14

Α LHA

7244-5G 8727-4E 6904-4 J

審査請求 未請求 請求項の数 2 (全5頁)

50発明の名称 導電性ペースト

> 20特 願 平2-86564

Α

22)出 願 平2(1990)3月30日

@発 明 者 瀬 Ш 茂 俊 香川県高松市寿町2丁目2番10号 松下寿電子工業株式会 补内 @発 明 者 馬 埸 庚 行 香川県高松市寿町2丁目2番10号 松下寿電子工業株式会 社内 饱発 明 考 福 永 媠 香川県高松市寿町2丁目2番10号 松下寿電子工業株式会 社内 個発 明 者 大 谷 博 之 大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器産業株式会社内 @発 明 者 有 末 夫 大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器産業株式会社内 @発 明 者 中 谷 횂 大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器産業株式会社内 の出 頭 人 松下電器産業株式会社 大阪府門真市大字門真1006番地 70代 理 人 弁理士 栗野 重孝 外1名

> 明 粈 *

1、発明の名称

導電性ペースト

2 、特許請求の範囲

- (1) CuO粉末87.0~99.4重量%に、ガラ スフリット 0.5~10.0 重量 % と、MgO粉 末 0 . 1 ~ 3 . 0 重量 % 含有した無機成分と、少 なくとも有機パインダと溶剤よりなる有機ビヒ クル成分を備えたことを特徴とする導電性ペー スト。
- (2) 、С и 〇 粉 末 6 7 . 0 ~ 9 6 . 4 重量 % に、ガラ スフリット 0.5~10.0重量%と、MgO粉末 0.1~3.0重量%、さらにA £ z O s, S n O z, TiO2. MnO2の内少なくとも1種以上を 3.0~20.0重量%含有した無機成分と、少 なくとも有機パインダと溶剤よりなる有機ビヒ クル成分を備えたことを特徴とする導電性ペー スト。

3、発明の詳細な説明 度業上の利用分野

本発明は、回路基板用導電性ペーストに関する ものであり、特に低温焼成セラミック多層記録基 板(以下MLCと略す。)の電極及びピアホール 用電極材料として使用される導電ペーストに関す

従来の技術

セラミック誘電体基質に適用する導体組成物に は、 Au、 Ag/Pd 等の貴金属を用いるもの と、W. Mo. Ni, Cu等の車金属を用いる場 合がある。特にMLCは、この金属材料に有機パ インダ、溶剤を加えてペースト状にしたものをァ ルミナ等の絶縁基板上にスクリーン印刷し、焼き 付けて導体バターンを形成するものである。又、 セラミック多層基板ではこれらの導体ペーストの 他に艳緑材料としてのセラミックやガラス粉末を 有機パインダを溶かした溶剤中に分散させたもの を用いて多層化する方法と、前記の絶縁粉末、有 機パインダ等からなるグリーンシート上に、前記 準体 ベーストでパターン形成したものを積層して 多層化する方法がある。これらに使用される金属

源体材料に注目すると、Au. Ag/Pdは空気中で焼成できる反面、貴金属であるためコストが高い。一方、W、Ni, Cuは、卑金属で安価であるが、焼成雰囲気を還元雰囲気か中性の雰囲気で行う必要がある。又、W、Moでは、1500℃以上の高温焼成となる。さらに信頼性の面からAuでは、半田食われが問題となり、Ag/Pdでは、マイグレーション及び導体抵抗が高いという問題がある。そこで、安価で電気抵抗が低く、半田付け性の良好なCuを用いるようになってきた。

例えば、米国特許第4072771号明細選には、Cuベーストの組成、同じく特別昭56-93396号公報に開示されている。前者はCu粉にガラスフリットを含まない組成物での構成が記載されている。

しかしCuを使う上でも課題がある。それは、 Cu電極による誘電体基質への焼成は、還元もし くは中性雰囲気となり、ペースト中の有機パイン

シート中の有機残蓄を熱分解する工程と、週元雰囲気中の熱処理で C u 金属に還元する工程と、選元雰囲気でのセラミック基質の焼成を行う工程とり作製されるという構成を備えたものである。例えば特開昭 6 1 ー 2 6 2 9 3 号公報、米国特許 4 . 7 9 5 . 5 1 2 号明細書、同じく米国特許 4 . 8 6 3 . 6 8 3 号明細書に期示されている。このセラミック積層体の製造方法によれば絶録基のセラミック積層体の製造方法によれば絶録基の及びペースト中の有機パインダの分解除去が得られる。

発明が解決しようとする課題

しかしながら上記のような構成では、MLCの内部電極及びピアホールを形成する時、CuOを選元・焼結させるために、金属Cuの収縮により第2図に示すように各誘電体層(グリーン・ト)2と内部電極部1の間に空祠部4が発生する。又同時にピアホール電極3と誘電体層2の間隙に空洞部4が同じく発生するという課題を有していた。前者の空洞部は誘電体材料とCu粉の焼

がの分解除去が困難となるからである。これはは、 変素中の酸素濃度が低いためパイングの分解性に 悪影響を及ぼす。逆に酸素濃度が、とこととと 悪影響を及ぼす。逆に酸素濃度が、ここととと をという。では、 をいる。 をい。 をいる。 をい

 $C + 2 C u O \rightarrow C O_2 \uparrow + 2 C u$

このようにCuベーストは、有機パインダの使用に多くの課題を有している。

そこで近年、導体材料の出発原料にCuOを用いる新しいCu電極多層セラミック基板の製造方法が開発された。つまりセラミックグリーンシート上にCuO導体組成物によって配鉄パターンを形成し、積層の後、酸化性雰囲気中の熱処理で前記CuO導体組成物、及びセラミックグリーン

結収縮タイミングが同一でないために起こると考えられ、又後者は焼結後の収縮率の差、換言すれば焼結後の体積整から起こるもの(ミスマッチ)と考えられる。このような現象が起こると、内部電極とピアホール電極の導通不良等の信頼性を著しく低下させるという不都合があった。

本発明は上記課題に振み、焼結収縮タイミングの基板材料との同一化で信頼性の高い内部電優用 等電性ベーストを提供するものである。又、焼結 体積をコントロールすることで良好なピアホール 用導電性ベーストをあわせて提供するものである。

課題を解決するための手段

上記課題を解決するために本発明の導電性ペーストは、CuO粉末の他にガラスフリットとMgO粉末を含有した無機成分と、少なくとも有機パインダと溶剤よりなる有機ピヒクル成分よりなる。又、一方の導電性ペーストはCuO粉末の他にガラスフリットとMgO粉末、さらにAl2O3. SnO2. TiO2. MnO2 の内少なくとも1種以上を含有した無機成分と、少なくとも有機パイ ンダと溶剤よりなる有機ビヒクル成分よりなる。 特に前者の導電性ペーストは内部電極用として適 し、後者はピアホール電極用として適している。 作用

本発明は、セラミック積層体をつくる上で上記した構成のCuOペーストを用いることによりことができるのである。本発明のCuOペーストは、CuOの他にがラスフリットとMgOを添加すること、もしくはさらにAl2O3、SnO2、TiO2、MnO2の内少なくとも1種とペーストに対する。本発明の導電性ペーストに観察をできている。本発明のように対してなったのである。本発明の導電性ペーストに観察をできている。ができているのであれることができているのである。体徴を一致させることができていとMLCとの一体化に適している。

本発明の導電性ペーストに含まれる添加物のうち、MgOは種々の検討の結果、Cu粉の焼結性

級に空祠ができる。逆に20重量%以上では導体 層の収縮が小さすぎるため、焼結体とのマッチン グ性が悪くなる。又、導体層のインピーダンスが 着しく高くなるので良くない。望ましくは添加物が10~15重量%が良い。

実施例

以下本発明の一実施例の多層セラミック配線基板について、図面を参照しながら説明する。第1 図は、本発明の第一の実施例における多層セラミック配線基板の断面図を示すものである。第1 図において、1は内部電極、2は誘電体層、3はピアホール電極層である。

本発明のセラミック多層基板に使用した材料は、ガラス成分として引建酸ガラス(コーニング社製#7059)をセラミック成分としてアルミナ粉末を重量比で50対50混合した物を用いた。次に前記基板材料粉末を無機成分とし、有機パインダとしてポリブチルブチラール可塑剤としてドルスシーローブチルフタレート、溶剤としてトルエンとイソブロビルアルコールの混合液(30対70

を阻害する効果のあることを見いだした。つま り、還元工程後のCu粉は基板材料と比べ焼薪の タイミングが早過ぎるために隙間が生じたり、セ ラミック層にクラックが生じる原因となっていた が、Mg0を添加することで、基板材料の焼結温 度付近で焼結反応が起こるようになり、本発明の CuO組成物では上記のような問題が起こらな い。この時、MgOの添加量が0.1 重量%以下 では効果が少なく空間発生を抑えられない。又3 重量%以上では焼結タイミングが運すぎ、セラミッ ク層にクラックを発生させる原因となる。よって 望ましくは 0 . 5 ~ 3 %が良い。又、 A ℓ 2 O 3 , S n O 2. T i O 2. M n O 2 等の添加物を同時に 添加することで、電極層の焼結後の体積収縮がセ ラミック基板材料のそれと大差なくなる。その結 果、ビアホール等の電極層で良好なメタライズが 得られかつ良好な性能のピアホールが形成でき る。又、これらの添加物の総添加物量が3重量% 以下では、電極層の体積収縮を抑えることができ ない。よって、ピアホールとセラミック層との間

重量比)を第1表の通りの組成で混合しステリー とした。

第1表 誘電体組成。グリーンシート組成

括 電	#	前記組成	100 wt%
		有機パインダPVB	1 2 *t%
グリーン	,	可塑剤 DBP	5 vt %
シー	٠ ١	溶 剤	
		トルエン/エタノール	50 w t %
	,	7 / 3	

このスラリーを充分混合の後、ドクターブレード法で有機フィルム上に造膜し、グリーンシートとした。乾燥後の膜厚は、約200であった。このグリーンシートに必要に応じてピアホールを金型にてパンチングする。ピアホール後は、0.2 mo であった。

次に導電性ペーストは、酸化第二銅粉(平均粒径3μm)に接着強度を得るためのガラスフリット及び各種の添加物を、第2表のような組成で混合した物を用いた。

第2表 酸化銅ペースト無機組成(wt%)

11-	C A	<i></i>	N -0	0-0	T:0	V -0		インピー	# H (L	ピアマッ
No.	CuO	ガラス	MgO	Sn0 ₂	TiO ₂	MnO ₂	A & 203	ダンス (m2/10µm)	空洞化	チング性
1	96. 95	3. 0	0. 05					3, 0	×	Δ
2	96.80	3. 0	0. 2					3. 1	0	Δ
3	96. 50	3. 0	0.5					3. 3	0	0
4	96. 00	3. 0	1. 0					3. 5	0	0
5	94. 00	3. 0	3. 0					18. 2	0	0
6	92.00	3. 0	5. 0					œ	0	×
7	96. 40	3. 0	0. 1	0. 5				3. 0	×	Δ
8	93. 90	3. 0	0. 1	3. 0				4. 4	Δ	Δ
9	91.90	3. 0	0. 1	5. 0				5. 3	0	0
10	86. 90	3. 0	0. 1	10.0				8. 5	0	0
11	76. 90	3.0	0. 1	20.0				20. 4	0	0
12	66. 90	3. 0	0. 1	30.0				∞	0	×
13	96. 40	3. 0	0. 1		0. 5			3. 4	×	Δ
14	93. 90	3. 0	0. 1		3. 0			3. 6	Δ	Δ
15	91. 90	3. 0	0. 1		5. 0			3. 9	0	0
16	86. 90	3. 0	0. 1		10.0			5. 8	0	0
17	76. 90	3. 0	0. 1		20. 0			18. 9	0	0

No	CuO	ガラス	MgO	SnO ₂	TiO ₂	MnO ₂		インピー ダンス (mΩ/10μm)	空凋化	ピアマッ チング性
							A £ 203			
18	66. 90	3. 0	0, 1		30. 0			50. 4	0	×
19	96. 40	3. 0	0. 1			0. 5		3. 1	×	Δ
20	93. 90	3.0	0. 1			3. 0		3. 3	Δ	Δ
21	91, 90	3. 0	0. 1			5. 0		3.8	0	0
22	86. 90	3. 0	0. 1			10.0		6. 7	0	0
23	76. 90	3. 0	0. 1			20. 0		20. 2	0	0
24	66. 90	3. 0	0. 1			30. 0		51. 3	0	×
25	96. 40	3. 0	0.1				0.5	3. 0	×	Δ
26	93. 90	3. 0	0. 1				3. 0	3. 0	Δ	Δ
27	91. 90	3, 0	0. 1				5. 0	3. 5	0	0
28	86. 90	3. 0	0. 1				10. 0	8. 7	0	0
29	76. 90	3. 0	0.1				20. 0	18.0	0	0
30	66. 90	3. 0	0. 1				30.0	46. 6	0	×

本発展を表示している。 本発展を表示している。 なのでは、チャクをは、カールを表示している。 なのでは、カールをあっている。 では、カールをは、カールのとは、カールをは

完成したMLC基板の内部電極部のメタライズ 性能をシート抵抗値(膜厚10μπ換算)で評価 した。又、内部電極の空洞化の抑制効果及びピア ホールの電極埋設状態を、ピアホールマッチング 性として評価した。空洞の評価は、内部電極の輝

で、基板材料との焼結収縮タイミング及び収縮体積を一致させることができ、CuとMLCとの一体化に適している。これにより、より信頼性の高いCu内部電極及びピアホールを持つMLCを提供するものである。

4、図面の簡単な説明

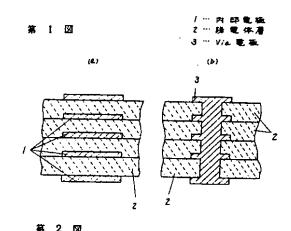
第1図は本発明の一実施例における導電性ペーストを使用して作製したMLCの内部電極ならびにピアホールの断面図、第2図は従来のCuOペーストによるMLCの内部電極ならびにピアホールの断面図である。

1 ····· 内部電極、 2 ····· 誘電体層、 3 ····· ビァホール電極層、 4 ······ 空洞部。

代理人の氏名 弁理士 栗野重孝 ほか1名

発明の効果

以上のように本発明のCuOベーストは、CuOの他にガラスフリットとMgOを添加すること、. もしくはさらにAl2O2, SnO2, TiO2, MnO2の内少なくとも1種以上を添加すること



2 2 2 3